# H JAPAN PATENT OFFICE

08.12.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2日 2003年12月

Application Number:

特願2003-402526

[ST. 10/C]:

人

[JP2003-402526]

Applicant(s):

有限会社ボンドテック



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

1月20日 2005年



BEST AVAILABLE COPY

[書類名] 特許順 (整理番号] SG001-004 (あて先] 特許庁長官殿 [発明者] + 地の提供事業

【氏名】 岡田 【特許出願人】

【識別番号】 303053529 【氏名又は名称】 岡田 益明

【手数料の表示】 【予納台帳番号】 232715 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 図面 1 【物件名】 変約書 1

### 【書類名】特許請求の範囲

被接合物同士の接合面を真空チャンバー内で酸素プラズマにて親水化処理して接合する方 法において、両被接合物を原子ピーム、イオンピームまたはプラズマであるエネルギー波 によりエッチングし、ドライ洗浄した後、大気に暴露することなく酸素プラズマにて親水 化処理し、両被接合物を接合する方法。

両被接合物を接合時または接合後に500℃以下で加熱する請求項1の方法。

前記エネルギー波によりエッチングする量は1nm以上である請求項1~2に記載の方法

前期エネルギー波がArプラズマであり、エッチング後、酸素プラズマによる親水化処理 を同じチャンバー内で連続して行う請求項1~3に記載の方法。

Arプラズマにてエッチング後、加熱しながらさらに真空引きした後、酸素プラズマと置 換する請求項4の方法。

Aェプラズマによるエッチングと酸素プラズマによる親水化処理後、被接合物同士の接合 を同じチャンバー内で連続して行う請求項4または5の方法。

酸素プラズマ処理時または処理後、 $\mathrm{H}^2$  0または $\mathrm{H}$ 、 $\mathrm{OH}$ 基を含むガスを混入させた後、 接合する請求項4~6に記載の方法。

被接合物がSi、Si〇²、ガラス、セラミックである請求項1~7に記載の方法。

被接合物がウエハーまたはウエハーから切り出されたチップであり、請求項1~8の方法 で作られた半導体装置。

被接合物同士の接合面を真空チャンパー内で酸素プラズマにて親水化処理して接合する接 合装置において、両被接合物を原子ビーム、イオンビームまたはプラズマであるエネルギ 一波によりエッチングし、ドライ洗浄した後、大気に暴露することなく酸素プラズマにて 親水化処理し、両被接合物を接合する接合装置。

両被接合物を接合時または接合後に500℃以下で加熱する請求項10の接合装置。

前記エネルギー波によりエッチングする量は1nm以上である請求項10または11に記 載の接合装置。

前期エネルギー波がAェブラズマであり、両被接合物を同じ真空チャンパー内に対向配置 し、Aェプラズマによるエッチング後、酸素プラズマによる親水化処理を同じチャンパー 内で連続して行う請求項10~12に記載の接合装置。

Arプラズマにてエッチング後、加熱しながらさらに真空引きした後、酸素プラズマと置 換する請求項13の接合装置。

Arプラズマによるエッチングと酸素プラズマによる親水化処理後、被接合物同士の接合 を同じチャンパー内で連続して行う請求項13または14の接合装置。

酸素プラズマ処理時または処理後、 $H^2$ 0またはH、OH基を含むガスを混入させた後、

ページ: 2/E

接合する請求項13~15に記載の接合装置。

被接合物がSi、Si O<sup>2</sup> 、ガラス、セラミックである請求項10 $\sim$ 16に記載の接合装 置。

【請求項18】

被接合物がウエハーまたはウエハーから切り出されたチップである請求項10~17に記 載の接合装置。

【書類名】明細書

【発明の名称】酸素プラズマによる接合装置及び方法

### 【技術分野】

本発明は、ウエハーなどの複数の被接合物を酸素プラズマによる親水化処理により張り 合わせる方法及び接合装置に関する。

### 【背景技術】

従来、S i E がラス、S i O E またはE i E 同士のウエハー接合において、酸素プラ ズマを使用して表面を親水化処理し、水素結合させ、アニーリングにより強固に接合させ る方法が知られている。従来方式では表面の洗浄はウエット処理であるので、大気中を搬 送して真空チャンパー中で酸素プラズマにより親水処理することになる。それをまた、大 気中に取り出し、ウエハー同士を張り合わせることにより水素結合されるが、強度は図5 に示すように3MPaと弱い。そのため加熱するが400℃程度では5MPa程度にしか 上がらず、結局1100℃という高温で拡散接合させ、強度をアップさせている。すなわ ち酸素プラズマによる水素結合は仮接合にしかならない。

また、特許文献 1 に示す方法では金属同士をAェイオンビームによりエッチングし、表 面括性化させた状態で常温で接合する例が示されている。しかし、この方法では、表面の 有機物や酸化膜を除去して金属の電気的活性化された面を作りだし原子間力により接合す るため、半導体であるSiや特に酸化物であるガラスやSiO² は強固に接合できない。

### [0004]

【特許文献1】特開昭54-124853

### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

従来の方法ではいくら事前に被接合物を洗浄しても大気に触れるため、表面には少なく とも幾らかは有機物が再付着しており、酸素プラズマによる親水処理はあくまで表面の有 機物の表面改質によりOH基を作り出し、両表面のOH基により水素結合させていること になる。これでは拡散以前の低温でのアニーリング程度では有機物層があるため強度は上 がらない。そのため1100℃という高温で拡散させてしまい、有機物層も一緒に基材と 混ぜ合わせてしまい結晶中に取り込む方法で強度アップさせるしか手がないわけである。

また、特許文献1に示す方法では、表面の有機物や酸化膜を除去して金属や半導体の電 気的活性化された面を作りだし原子間力により接合するため、金属以外のSi半導体や特 に酸化物であるガラスやSiO² は強固に接合できない。

そこで本発明の課題は、被接合物同士の接合面を真空チャンパー内で酸素プラズマにて 親水化処理して接合する方法において、両被接合物を原子ピーム、イオンピームまたはブ ラズマであるエネルギー波によりエッチングし、ドライ洗浄した後、大気に暴露すること なく酸素プラズマにて親水化処理し、両被接合物を接合する方法及び接合装置を提供する ことにある。

# 【課題を解決するための手段】

上記課題を解決するための本発明に係る接合方法及び接合装置双方の手段を一括して以 降に説明する。上記課題を解決するために本発明に係る接合方法及び接合装置は、被接合 物同士の接合面を真空チャンパー内で酸素プラズマにて親水化処理して接合する方法及び 接合装置において、両被接合物を原子ビーム、イオンビームまたはプラズマであるエネル ギー波によりエッチングし、ドライ洗浄した後、大気に暴露することなく酸素プラズマに て親水化処理し、両被接合物を接合する方法及び接合装置からなる。また、両被接合物を 出証特2004-3123006 接合時または接合後に500℃以下で加熱する方法及び接合装置からなる。エネルギー波 により表面をエッチングし、付着物を除去し、基材の新生面が露出した状態で大気に暴露 することなく、続いて酸素プラズマにより親水処理することで、有機物層を伴わない親水 処理ができる。そのため、水素結合力による接合後の強度やアニーリング後の強度も弱い 有機物層からの剥がれが無いため、拡散させなくとも水素結合後のH<sup>2</sup> 0を放出させるた めの低温でのアニーリングのみで十分な接合強度を得ることが可能となる。図5に示すよ うに、従来の大気搬送後の酸素プラズマ処理で接合する方法では常温で3MPaの接合強 度で400℃で5MPa、1100℃で10MPaとなっている。これは大気搬送中に有 機物が付着し、有機物層を含んだ接合面を含むため接合強度が上がらず、拡散によっての み強度アップしている。しかし、真空中でA r エッチングによるドライ洗浄後、大気に暴 露することなく引き続き酸素プラズマにより親水化処理されたものは、常温でも 6 MP a の接合強度であり、200℃で8MPa、400℃で9MPaと1100℃の拡散接合と 同等程度の十分な接合強度を得ることができた。200℃でも十分な接合強度であるが、 4 0 0℃の方がより好ましい。 ちなみにAェイオンピーム処理後の高真空中での接合強度 を測定すると常温で5MPa、400℃加熱してもそのままと接合強度が従来方法以上に 上がらないことが分かる。

また、前記エネルギー波によりエッチングする量は1nm以上である方法及び接合装置 からなる。被接合物表面に存在する付着物はウェット洗浄後においても大気に暴露すると 数秒で1nm以上付着することから少なくとも1nm以上エッチングすることが有効であ る。

また、エネルギー波がArプラズマであり、両被接合物を同じ真空チャンパー内に対向 配置し、Aェブラズマによるエッチング後、酸素ブラズマによる親水化処理を同じチャン パー内で連続して行う方法及び接合装置からなる。エネルギー波によるドライ洗浄と酸素 プラズマ処理を行うチャンバーを分割してハンドリングすることも可能であるが、同じチ ャンパー内でArガスによるArブラズマエッチング後、酸素ガスに置換して連続して親 水化処理を行うことで再付着の可能性が無くなることと、1 チャンパーで済むのでコンパ クト、コストダウンにつながる。また、エネルギー波がブラズマであれば酸素ブラズマの 親水化処理と同じ装置がそのまま使え効率的である。また、他のエネルギー液に比べ高真 空まで引く必要が無い。

また、前期プラズマが交番電源を用いる方法及び装置からなる。交番電源を用いること により、プラスイオンとマイナス電子が交互に被接合物表面にあたるため、中和され、他 のエネルギー波に比べチャージアップなどのダメージが少ない。そのため、半導体や各デ バイスには好適である。

また、Arプラズマにてエッチング後、加熱しながらさらに真空引きした後、酸素プラ ズマと電換する方法及び接合装置からなる。Arプラズマによりエッチングした状態では 表面にAr原子が付着していたり、表面層に打ち込まれていたりする場合がある。Arエ ッチング後に真空引きし、同時に100℃程度に加熱することでArを放出し、真空引き することで取り除くことができ、より有効である。

また、Arプラズマによるエッチングと酸素プラズマによる親水化処理後、被接合物同 士の接合を同じチャンパー内で連続して行う方法及び接合装置からなる。A r プラズマに よるエッチング、酸素ブラズマによる親水化処理まではを連続して行うことは前述したが 、親水化処理後の接合において大気中でも接合可能であるが、真空チャンパー内で行うこ とにより、大気に触れることなく再付着物を防止でき、純粋な多くの〇日基の中で水素結 合が可能となりより有効な方法である。

### [0014]

また、酸素ブラズマ処理時または処理後、 $\mathbf{H}^2$   $\mathbf{0}$  または $\mathbf{H}$ 、 $\mathbf{O}$   $\mathbf{H}$ 基を含むガスを混入さ せた後、接合する方法及び接合装置からなる。通常酸素プラズマにより処理されると雰囲 気中には水分が含まれるため、自然とOH基が作られるが、前述のように高真空中で大気 に暴露することなく接合まで進める場合には、水分が不足してOH基が十分作られない場 合が生じる。そのため、酸素プラズマ処理時または処理後接合までの間にH<sup>2</sup> 0またはH 、OH基を含むガスを供給してやることが有効である。供給方法は水分を含んだガスを供 給したり、酸素プラズマ処理時に水分を含ませる方法が容易で好ましい。

また、被接合物がSi、SiO²、ガラス、セラミックである方法及び接合装置からな る。従来の方法に記載したように、Arエッチングによる表面活性化方法は低温で接合で きる唯一の方法であるが、表面の有機物や酸化膜除去して金属の電気的活性化された面を 作りだし原子間力により接合するため、金属以外の半導体や特に酸化物の接合には適さな ス、セラミックに対して唯一有効な低温接合方法となる。また、Si同士の接合において も10<sup>-8</sup> TORRという高真空な状態が必要となるが、本方式では10<sup>-2</sup> TORR程 度の真空度で容易に扱うことができるため好ましい。

本方式が特に適する場合は、被接合物がウエハーまたはウエハーから切り出されたチッ プである方法及び接合装置からなる。また、本方式にて作られた半導体装置であることか らなる。半導体において $SiO^2$  は内部の絶縁体として用いられるため本方式は特に適す る。また、半導体とバッケージとの接合においても絶縁体であるガラス、セラミックは頻 繁に用いられ有効である。形態としては半導体の製造工程であるウエハー上でハンドリン グレて張り合わせるとが一番有効であるが、ダイシング後のチップ状態でも適する。

# 【発明の効果】

被接合物同士の接合面を真空チャンパー内で酸素プラズマにて親水化処理して接合する 方法において、両被接合物を原子ビーム、イオンビームまたはプラズマであるエネルギー 波によりエッチングし、ドライ洗浄した後、大気に暴露することなく酸素プラズマにて親 水化処理し、両被接合物を接合することで、有機物層を伴わない親水処理ができ、拡散さ せなくとも水素結合後のH²0を放出させるための低温でのアニーリングのみで十分な接 合強度を得ることが可能となる。

また、両被接合物を同じ真空チャンパー内で対向配置して処理することで1チャンパー で全処理が可能となる。

# 【発明を実施するための最良の形態】

以下に本発明の望ましい実施の形態について、図面を参照して説明する。図1に本発明 の一実施形態に係るウエハー接合装置を示す。この実施形態では、被接合物であるウエハ - を上下に対向して保持させた状態でチャンパーを閉じ、真空内でA r プラズマ、酸素プ ラズマにより処理後、接合させ、場合によっては加熱により強度アップさせる装置である 。装置構成は、上ウエハー7を保持し、Z軸1により昇降制御と加圧制御を行うヘッド部 と、下ウエハー8を保持し、場合によってはウエハーをアライメントするステージ部に分 けられる。 2軸1には圧力検出手段が組み込まれ、2軸サーボモータのトルク制御へフィ ードバックすることで加圧力制御を行う。別途アクチュエータにより昇降可能なチャンバ 一壁3が下降し、チャンパー台10に固定パッキン5を介して接地した状態で真空に引き 、反応ガスを導入してブラズマ処理を行い、ヘッド部が下降して両ウエハーを接合する構 成となっている。また、場合によっては上部電極6、下部電極7は加熱ヒータも備えてお り、接合時に加熱することもできる。

図2に示すように動作を順を追って説明すると、[1]のようにチャンパー盤3が上昇し 出証特2004-3123006 た状態で上ウエハー7を上部電極6に保持させる。保持させる方法はメカニカルなチャッ キング方式もあるが、静電チャック方式が望ましい。続いて下ウエハー8を下部電極9に 保持させる。続いて[2]に示すようにチャンバー壁3を下降させ、チャンバー台10に固 定パッキン5を介して接地させる。チャンバー壁3はシュウドウパッキン4により大気と 遮断されているので、吸入パルプ13を閉止した状態で排出パルプ14を空け、真空ポン プ15により真空引きを行うことでチャンパー内の真空度を高めることができる。次に[ 3]に示すようにチャンバー内を反応ガスで満たす。真空ポンプ15は動作させながら排 出バルブ14の排出量と吸入バルブ13でのガス吸入量をコントロールすることである― 定の真空度に保ちながら反応ガスで満たすことが可能である。[4]、[5]に示すように、 本方式では、まずArガスを充満させ、10<sup>−2</sup> TORR程度の真空度で下部電極9に交 番電源プラズマ電圧を印加することでプラズマを発生させ、下部ウエハー 8 表面を A r エ ッチングにより洗浄する。続いて、上部電極 6 に同様な交番電源を印加することで上部ウ エハーをArエッチングにより洗浄する。次に[2]のようにチャンバー内を真空に引きA r を排出する。場合によっては両電極を100℃程度に加熱しながら真空引きを行うこと により表面に付着したり部材内部に打ち込まれたArを排出する。次に[3]、[4]、[5] 動作をArに替わって酸素ガスを供給することで表面を酸素プラズマ処理する。

Arと酸素の2ガスを1チャンバーで切り替える方法はガス切替弁16にてArと酸素 ガスを選択して供給することができる。まずArを選択して充填した後、吸入バルブ13 を閉じてチャンバー内を真空引きしArを排出した後、ガス切替弁16にて酸素ガスに切 り替え、吸入バルブ13を開き、チャンバー内を酸素ガスで充満させる。また、このガス 切替弁16は大気を吸入させることもできるのでチャンパーを開く時に大気解放させるこ ともできる。

次に場合よっては、水分を含んだガスを供給し、表面を親水化処理する。続いて、[6] に示すように、真空中でチャンバー壁3とシュウドウパッキン4で接しながらピストン型 ヘッド2が2軸1により下降され、両ウエハーを真空中で接触させ、水素結合力により接 合させる。チャンバー内はチャンバー壁3とピストン型ヘッド2との間のシュウドウバッ キン4により外部雰囲気と遮断され、真空に保持された状態でピストン型ヘッド部が下降 することができる。また、場合によっては同時に両電極に仕込まれたヒータにより200 ℃から400℃に加熱し、強度アップを行う。その後、[7]に示すようにチャンパー内に 大気を供給し大気圧に戻して、ヘッド部を上昇させ、接合された両ウエハーを取り出す。

場合によっては、接合に際し、両ウエハーの位置をアライメントした後、接合する場合 もある。図3に真空引きする前にアライメントする方法を示す。上ウエハー7にはアライ メント用の上マーク 2 3 が 2 箇所に付けられ、下ウエハー 8 にはアライメント用の下マー ク24が同様な位置2箇所に付けられている。両ウエハーの間に2視野認識手段25を挿 入し、上下のマーク位置を認識手段で読み取る。 2 視野の認識手段 2 5 は上下のマーク像 をプリズム26により分岐し、上マーク認識手段27と下マーク認識手段28に分離して 読み取る。2視野認識手段25はXY軸と場合によっては2軸を持ったテーブルで移動さ れ、任意の位置のマークを読み取ることができる。その後、アライメントテーブル20に より下ウエハー8の位置を上ウエハー7の位置に補正移動させる。移動後、再度2視野認 識手段 2 5 を挿入して繰り返して補正し、精度を上げることも可能である。

図4に真空引きした後の接合する前にでもアライメントできる方法を示す。 上ウエハー 7にはアライメント用の上マーク23が2箇所に付けられ、下ウエハー8にはアライメン ト用の下マーク24が2箇所に付けられている。上下マークは重なっても同視野で認識で きるような形状となっている。プラズマ処理後の両ウエハーを近接させ、マーク読みとり 用透過部19とガラス窓21を透過してIR認識手段22により下ウエハーを透過して金 属でつけられた上下のアライメントマークを同時に認識して位置を読み取る。焦点深度が 合わない場合は、IR認識手段22を上下移動させて読み取る場合もある。IR認識手段 22はXY軸と場合によってはZ軸を持ったテーブルで移動され任意の位置のマークを読 み取ることができるようにしても良い。その後、アライメントテーブル20により下ウエ ハー8の位置を上ウエハー7の位置に補正移動させる。移動後、再度IR認識手段22に より繰り返して補正し、精度を上げることも可能である。

次にSiO² やSiの親水化処理による接合原理を図6、図7に示す。図6[1]に示す ように酸素プラズマによる親水化処理によりSi表面にOH基を付着させる。次に図6[ 2]に示すように両被接合物を接触させ、水素結合により仮接合する。続いて図6[3]に 示すように加熱により $\mathbf{H^2}$  0 を放出させ、 $\mathbf{S}$   $\mathbf{i}$   $-\mathbf{O}$   $-\mathbf{S}$   $\mathbf{i}$   $\mathbf{o}$  強固な結合を得る。 しかしな がら表面に有機物の付着物が混入するとその部分では図7[1]のように酸素プラズマにて 有機物の改質が行われOH基が作られる。このOH基と他方の被接合物表面のSiや有機 物上のOH基と水素結合すると少なくとも一方は有機物であるのでこのまま水分を放出し ても接合強度は低く、高温にて拡散して有機物層を混ぜ合わせて結晶中に取り込んでしま わないと強固な接合ができないことになる。

酸素プラズマ処理後、H²0またはH、OH基を含むガスに置換した後接合する方法と して、水分を含有したガスが容易であるが、H20分子ピーム、水素ガスなども用いるこ とができる。

A r プラズマにてエッチングすることが効率上好ましいが、窒素、酸素など他のガスで エッチングすることも可能であり、本発明に含む。

プラズマ処理する方法として交番電極面のウエハーを洗浄するのが効率上好ましいが、 均一性やダメージ軽減から電極をウエハー以外の場所に設置しウエハーを洗浄する場合も ある。

I R認識手段にてマークを読み取る構成において、マーク読みとり用透過部19やガラ ス窓21、アライメントテーブル間の空間などにおけるIR光源の通り道は、空間やガラ スに限らず、IR光を透過する材質で構成されてあれば良い。

# 【図面の簡単な説明】

### [0030]

- 【図1】本発明の一実施態様に係る接合装置の概略構成図である。
- 【図2】実際の接合課程を示す図である。
- 【図3】 2視野認識手段を用いた大気中でのアライメント構成図である。
- 【図4】IR認識手段を用いた真空中でのアライメント構成図である。
- 【図 5】 従来工法とArプラズマ処理後の比較
- 【図6】親水化処理による接合原理図である。 【図 7】 従来の有機物を伴う親水化処理による接合原理図である。

### 【符号の説明】

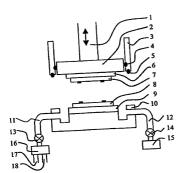
# [0031]

### 2.軸

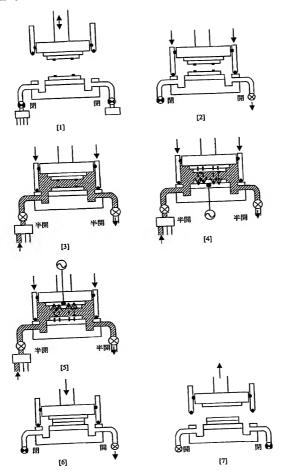
- 2 ピストン型ヘッド
- 3 チャンバー壁
- 4 シュウドウパッキン
- 5 固定パッキン
- 6 上部電極
- トウエハー 8 下ウエハー
- a 下部電極

- 10 チャンバー台
- 11 吸入口
- 12 排出口
- 13 吸入バルブ 14 排出バルブ
- 15 真空ポンプ
- 16 ガス切替弁
- 17 ガスA
- 18 ガスB
- 19 マーク読みとり用透過部
- 20 アライメントテープル
- 21 ガラス窓
- 22 IR認識手段
- 23 上マーク
- 24 下マーク
- 25 2視野認識手段
- 26 プリズム
- 27 上マーク認識手段
- 28 下マーク認識手段

【書類名】図面 【図1】

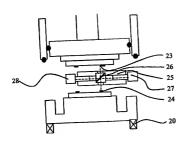


【図2】

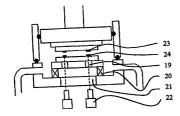


出証特2004-3123006

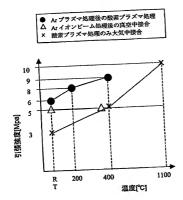
【図3】



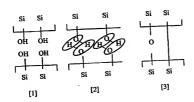
【図4】



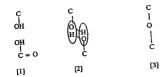
【図5】



【図6】



【図7】



# 【書類名】要約書

【要約】

【課題】被接合物同士の接合面を真空チャンパー内で酸素ブラズマにて親水化処理し て接合する方法において、従来の大気中でハンドリングして接合する方法では、大気中の 有機物が付着して接合強度が落ちる課題があり、結局1100℃という高温で拡散接合さ

【解決手段】本発明においては、両被接合物を真空チャンバー内で原子ピーム、イオ せる必要があった。 ンピームまたはプラズマであるエネルギー波によりエッチングし、ドライ洗浄した後、大 気に暴露することなく酸素プラズマにて親水化処理し、両被接合物を接合することにより 、有機物などの付着物なく良好な接合が可能となり、500℃以下の低温での強固な接合 が可能となった。また、両被接合物を対向配置することで1チャンパーで全処理が可能と なった。

図 1 【選択図】

ページ: 1/E

認定・付加情報

特願2003-402526 特許出願の番号

50301983371 受付番号

特許願 書類名

第八担当上席 0097 担当官

平成15年12月11日 作成日

<認定情報·付加情報>

平成15年12月 2日 【提出日】

1/E ページ:

出願人名義変更届 【書類名】

平成16年 8月30日 【提出日】 特許庁長官 殿 【あて先】

【事件の表示】 【出願番号】

特願2003-402526

特願2003-402526

【承継人】

304019355 【識別番号】

京都府相楽郡精華町光台1-7けいはんなプラザ・ラボ棟 【住所又は居所】

有限会社ボンドテック 【氏名又は名称】 代表者 桑内 重喜 【代表者】

【譲渡人】

303053529 【識別番号】

大阪府堺市深井沢町279-1-510 【住所又は居所】

【氏名又は名称】 岡田 益明

【手数料の表示】 【予納台帳番号】 253916 【納付金額】 4,200円

【提出物件の目録】

権利の承継を証明する書面 1 【物件名】

【物件名】

### 権利の承継を証明する書面

را

【添付書類】

譲渡書

平成16年 8月30日

住所 京都府相楽郡精華町光台1-7 けいはんなブラザ・ラボ棟

譲受人 有限会社 ポンドテック 代表者 桑内重喜 殿

住所 大阪府堺市深井沢町 279-1-510 譲渡人 岡田 益明(西)

下記の発明に関する特許を受ける権利を貴賢に譲渡したことに相違ありません。

記

1、 特許出願の番号 特願2003-402526

2、 発明の名称 酸素プラズマによる接合装置及び方法

以上

ページ: 1/E

# 認定・付加情報

特許出願の番号

特願2003-402526

受付番号

10401650087

書類名

出願人名義変更届

相当官

金井 邦仁

3072

作成日

平成16年10月13日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成16年 8月31日

【提出された物件の記事】

【提出物件名】

権利の承継を証明する書面 1

出願人履歴情報

# 識別番号

[303053529]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

2003年 9月24日 新規登録 大阪府堺市深井沢町279-1-510 岡田 益明

# 出願人履歷情報

### 識別番号

[304019355]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所 氏 名 2004年 3月25日

新規登録 京都府相楽郡精華町光台1-7 けいはんなプラザ・ラボ棟 有限会社ポンドテック

# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/017934

International filing date: 02 December 2004 (02.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2003-402526

Filing date: 02 December 2003 (02.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 04 February 2005 (04.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17 1(a) or (b)

